

⑫ 公開特許公報(A) 平1-213366

⑤ Int. Cl.⁴C 09 B 69/00
1/00
3/14

識別記号

庁内整理番号

Z-7433-4H
7537-4H
7537-4H※

⑬ 公開 平成1年(1989)8月28日

審査請求 未請求 請求項の数 9 (全14頁)

⑭ 発明の名称 新規顔料およびそれらの使用方法

⑮ 特 願 昭63-320725

⑯ 出 願 昭63(1988)12月21日

優先権主張 ⑰ 1987年12月22日 ⑱ 西ドイツ(DE) ⑲ P3743619.8

⑳ 発 明 者 エルウィン・デイツ ドイツ連邦共和国、ケルクハイム/タウヌス、ザンクト-マツトホイス-ストラッセ、7

㉑ 発 明 者 グスターフ・カバウン ドイツ連邦共和国、パート・ゾーデン・アム・タウヌス、アム・シエルベルク、34

㉒ 発 明 者 ミヒヤエル・カベルト ドイツ連邦共和国、ケルクハイム/タウヌス、アム・フラツハスラント、56

㉓ 出 願 人 ヘキスト・アクチエン ドイツ連邦共和国、フランクフルト・アム・マイン (番地ゲゼルシャフト なし)

㉔ 代 理 人 弁理士 江崎 光好 外1名

最終頁に続く

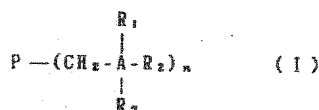
明 細 書

1. 発明の名称

新規顔料およびそれらの使用方法

2. 特許請求の範囲

1. 一般式 I



(上式中、A は窒素および/または酸素および/または硫黄よりなる群から選択された1ないし3個のヘテロ原子を有しそして1個の炭素原子を介してメチレン基に結合している5員または6員の芳香族の、場合によっては縮合した複素環を表わし、R₁およびR₂はそれぞれ水素、C₁-C₄-アルキル、C₂-アルキレンまたはアリールを意味し、その際R₁およびR₂は一緒に脂肪族または芳香族環を表わしてもよく、R₃は水素、C₁-C₄-アルキル、C₁-C₂-ヒドロキシアルキルまたはC₂-アルキレンを意味し、そしてその際、アルキル基は直鎖状また

は分枝鎖状であり得、P は多環式顔料または多環式顔料の混晶の残基を表わし、そしてn は0.001 ないし0.2 の数を表わす)

で表わされる顔料。

2. P がアントラキノン-、アンスラピリミジン-、アンサンスロン-、キナクリドン-、キノフタロン-、ジケトピロロピロール-、ジオキサジン-、フラバンスロン-、インダンスロン-、イソインドリン-、イソインドリノン-、イソピオランスロン-、ペリノン-、ペリレン-、フクロシアニン-、ピランスロン-、またはチオインジゴ- 残基を表わすかまたは上記の多環式顔料よりなる混晶の残基を表わす請求項1記載の式(I)で表わされる顔料。

3. A がフラン、チオフエン、ピロール、ピラゾール、チアゾール、オキサゾール、トリアゾールおよびイミダゾールよりなる群から選択された5員の芳香族複素環の残基を表わす請求項1記載の式(I)で表わされる顔料。

4. A がチオナフテン、ベンズオキサゾール、ペ

ンズチアゾール、ベンズイミダゾール、ベンズ
トリアゾールおよびインドールよりなる群から
選択された縮合複素環の残基を表わす請求項1
記載の式 (I) で表わされる顔料。

5. n が0.01ないし0.1である請求項1 記載の式
(I) で表わされる顔料。

6. 請求項1 ないし5 のいずれか一つに記載の顔
料を高分子物質の着色に使用する方法。

7. 請求項1 ないし5 のいずれか一つに記載の顔
料を可塑性の材料、溶融物、紡糸用溶液、表面
被覆、塗料または印刷インキの形の高分子物質
の着色に使用する方法。

8. 請求項1 ないし5 のいずれか一つに記載の顔
料をアルキドメラミン樹脂仕上げまたはアクリ
ルメラミン樹脂仕上げよりなる群から選択され
た焼付け塗料またはポリイソシアネート硬化可
能アクリル樹脂を基礎にした2 成分系塗料を着
色する方法。

9. 請求項1 ないし5 のいずれか一つに記載の顔
料をニトロセルロースを基礎とした印刷インキ

を着色する方法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は、改善された凝集安定性および流動特
性を有する新規な顔料ならびにそれらを高分子材
料の着色(Pigmentieren)に使用する方法に関する。

高分子材料中に顔料を分散せしめる場合に、多
くの問題が生ずることがある。強く凝集しそして
分散し難い顔料の場合には、分散は不完全であり、
そして最良の分散度および着色力が得られない。

不完全に分散された凝集物ならびに大きな粒子
は、その後の加工を妨げることがあり、特に低粘
度系(塗料および印刷インキ)において沈降の問題
を生ずることがある。更に、分散、貯蔵または
更に加工する際の凝集は、系の望ましくない流動
学的変化および塗膜上の表面のきず、そして着色
力および光沢の消失へと導く。

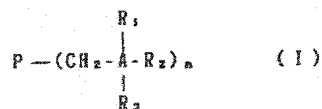
ドイツ特許出願公開第3,106,906 号、および特
開昭58-145,762号、特開昭58-225,159号および特
開昭58-225,160号には、塗料系において改善され
た凝集安定性およびより好ましい流動特性を示す

顔料塑性が開示されている。しかしながら、この
目的に使用される顔料誘導体は、多段階法で製造
しなければならない。そこに記載された手法はい
くつかの場合には、不満足な収量および結果に導
き、そしてある種類の顔料には適用できない。
更に、そこに挙げられた化合物は、それらの製造
に芳香族アミンではなく脂肪族アミンが使用され
るという点において異なった構造を有する。メチ
レン基は、例えば、一方ではCOおよびSO₂ 基を介
して、そして他方では脂肪族アミン上の窒素に結
合している。

それとは異って本発明による顔料におけるメチ
レン基は、1 端において着色性顔料基に直接結合
している。更に、前記の日本公開公報によれば、
顔料は、化学的に類似しない顔料誘導体に結合し
ている。

本発明の目的は、改善された凝集安定性および
流動特性を有し、そして高分子材料の着色に適し
た顔料を提供することである。

本発明の対象は、一般式 I



(上式中、A は窒素および/または酸素および/
または硫黄よりなる群から選択された1 ないし
3 個のヘテロ原子を有しそして1 個の炭素原子
を介してメチレン基に結合している5 員または
6 員の芳香族の、場合によっては縮合した複素
環を表わし、R₁およびR₂はそれぞれ水素、C₁-C₄-
アルキル、C₂- アルキレンまたはアリールを意
味し、その際R₁およびR₂は一緒に脂肪族または
芳香族環を表わしてもよく、R₂は水素、C₁-C₄-
アルキル、C₁-C₂-ヒドロキシアリールまたはC₂-
アルキレンを意味し、そしてその際、アルキ
ル基は直鎖状または分枝鎖状であり得、P は多
環式顔料または多環式顔料の混晶の残基を表わ
し、そして n は 0.001 ないし0.2 の数を表わ
す)

で表わされる新規な顔料である。

P は多環式顔料の残基として、好ましくはアントラキノ-、アンスラピリミジン-、アンサンスロン-、キナクリドン-、キノフタロン-、ジケトピロロピロール-、ジオキサジン-、フラバンスロン-、インダンスロン-、イソインドリン-、イソインドリノン-、イソピオランスロン-、ベリノン-、ベリレン-、フタロシアニン-、ピランスロン-、またはチオインジゴ-残基を表わす。P はまた多環式顔料、特に上記の顔料群に属するものの混晶の残基であってもよい。

5 員の芳香族複素環Aとしては、好ましくはフラン、チオフエン、ピロール、ピラゾール、チアゾール、オキサゾール、トリアゾールおよび特にイミダゾールが重要である。

好ましい縮合複素環は、チオナフテン、ベンズオキサゾール、ベンズチアゾール、ベンズイミダゾール、ベンズトリアゾール、ベンズトリアゾールおよび特にインドールである。上記の式(1)においてn は一般に0.001 ないし0.2 であるが、好ましい顔料は、 $n=0.01$ ないし0.1 であり、そ

して特に $n=0.02$ ないし0.08であるものである。

n の最適の値は、顔料の化学的構造、結晶および表面特性および適用媒体の性質に依存し、そして顔料と適用媒体とのすべての組合せについて個別的に実験的に決定されなければならない。n の低すぎる値または高すぎる値は、最良の可能な顔料特性に導かない。

「顔料」という用語は、前記の式(1)においてn が< 0.2 である生成物を意味するものとし、そして「顔料誘導体」という用語は、式(1)においてn が>0.2である生成物を意味するものとする。

芳香族の縮合または非縮合メチレン複素環によって置換された前記の一般式(1)で表わされる顔料誘導体は、以下のように製造されうる：

ヒドロキシメチル複素環から、あるいは複素環から、ホルムアルデヒド付与物質、例えばパラホルムアルデヒドまたはトリオキサンの存在下に酸性反応媒質、例えば硫酸、発煙硫酸またはポリリン酸中で、上記の顔料の存在下に公知の方法に従

って製造することができ、その際、特定の顔料を溶解する酸を選択することが有利である。

縮合媒質として濃硫酸または発煙硫酸が使用される場合には、スルホン酸基が僅かに組込まれることがある。1 個以上のヒドロキシメチル基を有するかまたはホルムアルデヒドの過剰量が存在する場合には、複素環上のヒドロキシメチル基は顔料基と数回反応することが可能である。

メチレン複素環を置換基として顔料中間体中に導入し、そして次にそれから本発明による顔料を製造することもできる。

多環顔料P の置換度n は、直接的手段によって達成することができる。しかしながら式1の顔料誘導体を製造しそして次のそして次の工程で最終的置換度n まで調整することもできる。置換度n へのこの調整は、後続する工程(微細分割、仕上げ、湿式または乾式粉碎、最終的混合)において実施されうる。

微細分割工程の一部としての置換度n への調整は、微細分割工程の前またはその後、あるいは微

細分割工程の間に行うことができる。そして次の工程で最終的置換度n まで調整することもできる。置換度n へのこの調整は、後続する工程(微細分割、仕上げ、湿式または乾式粉碎、最終的混合)において実施されうる。

微細分割工程の一部としての置換度n への調整は、微細分割工程の前またはその後、あるいは微細分割工程の最中に行うことができる。微細分割は、機械的方法、例えば、湿式または乾式粉碎により、あるいは化学的方法、例えば強酸または強アルカリ中に溶解し、次いで沈殿またはリパッチング(Umkupen)することによって実施されうる。

最終的調整は、水性および/または溶剤含有系中での仕上げ工程において行なわれうる。式1で表わされる顔料誘導体の添加は、遊離塩基の形で、または塩の形で、例えば適当な溶媒中に溶解された形で、pHを適当に調整しながら行なわれる。

顔料の単離は、弱アルカリ性媒質中で約8 ないし約11のpH値において行うことが好ましい。

最終的調整は、乾式混合により、例えばミルに

よって行うこともできる。

最終組成物中における顔料の最良の性質を得るためには、それらは、工程中において強力な機械的応力（衝撃、衝突または剪断応力）にかけられなければならない。この処理は、微細分割工程の際、仕上げの際または適用媒質中への分散の際に行なわれ、その場合、決定的な性質は、この機械的処理の際に漸く付与される。

本発明による顔料は、高分子量の有機物質の着色に特に適している。上記の式 I の生成物で着色されうる高分子量の有機物質は、例えば、エチルセルロース、ニトロセルロース、セルロースアセテートまたはセルロースブチレートのようなセルロースエーテルおよびセルロースエステル、重合樹脂または縮合樹脂、例えばアミノ樹脂、特に尿素- およびメラミン- ホルムアルデヒド、アルキド樹脂、アクリル樹脂、フェノール樹脂、ポリカーボネート、ポリオレフィン、例えばポリスチレン、ポリビニルクロリド、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリアクリルニトリル、ポリアクリル

酸エステル、ポリアミド、ポリウレタンまたはポリエステル、ゴム、カゼイン、シリコンおよびケイ素樹脂のような天然樹脂または合成樹脂あるいはそれらの混合物である。

上記の高分子量の有機化合物がプラスチック物質、溶融物または紡糸液の形で、被覆物、塗料または印刷インキとして存在するか否かということは、この際重要なことではない。意図する用途に応じて、本発明による顔料をトナーの形でまたは調合物もしくは分散物の形で使用するのが有利であることが判った。上記の式 I で表わされる化合物は、着色されるべき高分子量の有機物質を基準にして、好ましくは0.1 ないし10重量%の量で使用される。

特に好ましい表面被覆系は、アルキドメラミン樹脂塗料またはアクリルメラミン樹脂塗料よりなる群よりの焼付け塗料ならびにポリイソシアネートで硬化されうるアクリル樹脂を基礎とした二成分系塗料である。多数の印刷インキのうちから、特にニトロセルロースを基礎とした印刷インキが

特に挙げるに値する。

本発明による顔料は、極めて微細に分割された形態で多くの使用媒質中に容易に分散されうる。

これらの分散物は、高い凝集安定性を有し、そして高いピグメンテーション度(Pigmentierung)においてさえも卓越した流動特性を有する。それらを使用することにより、高い着色力、高い光沢および高い透明度を有する表面被覆物を、卓越した堅牢度を伴ないつつ得ることができる。

ヨーロッパ特許第0.034,725 号において記載された水または有機酸に可溶性のイミダゾール基含有染料とは異なって、本発明による顔料は、そのような媒質中に溶解せず、単一相中に存在し、そして通常の有機溶剤中にさえも溶解せず、従って卓越した堅牢度を有する。これらの性質を試験するために、公知の多数の系のうちから、合成脂肪酸および無水フタル酸から製造された中程度に油展された、不乾性アルキド樹脂およびブタノールによりエーテル化されたメラミン樹脂を基礎としそしてリシネン酸を基礎とした不乾性アルキド樹

脂部分を有するアルキドメラミン樹脂ワニス (A M)ならびに非水性分散物を基礎としたアクリル樹脂焼付け仕上げ塗料(TSA-NAD) が選択された。

分散後のミルベースのレオロジー値は、次の5段階の評価点に基づいて評価した:

- | | |
|----------|-----------|
| 5 高度に流動性 | 2 僅かに凝固した |
| 4 流動性 | 1 凝固した |
| 3 ねばねばした | |

ミルベース(Mahlgut)(mill base)を更に特性づけるために、ハーケ社(Haake)製の回転式粘度計ロータビスコ(Rotavisko) RV3 を使用し、若干の試料について流動曲線を記録した。

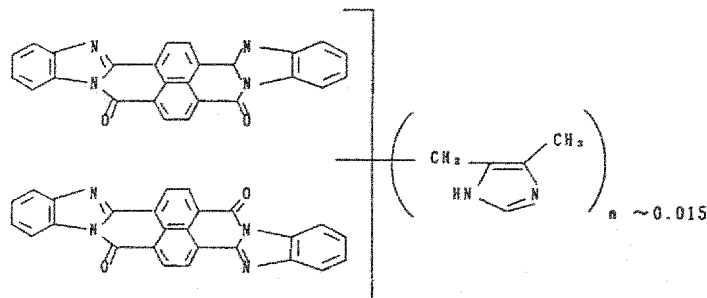
粘度は、ミルベースを最終顔料濃度まで希釈した後、エリクセン社(Erichsen)製のロスマン(Rossmann)タイプ301 粘度計を使用して評価しうる。

光沢度の測定は、ビック- マリンクロット社(Byk-Mallinckrodt)製の“マルチグロス(multigloss)”-光沢測定装置を使用し、DIN 67530(ASTM D 523)に従って20°の角度におい

製造および使用:

C.I.ピグメントレッド194, 71100 (ペリノン)
8.7 部、C.I.ピグメントオレンジ43 (ペリノン)
1.0 部および例1 に記載された式で表わされる化合物0.3 部よりなる混晶を粉碎する。

次式の生成物が得られる:



AMワニス中に 8% 顔料添加した場合について試験すると、次のような結果が得られる:

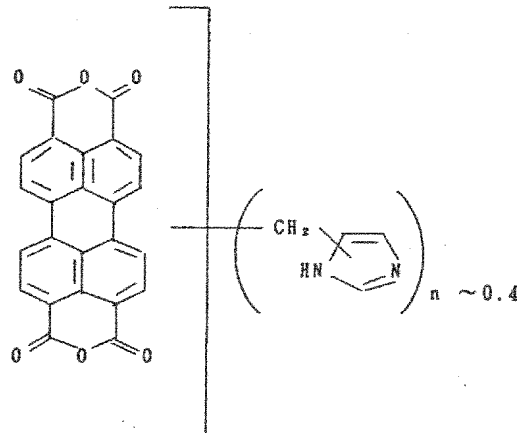
ジケトピロロピロール顔料9.5 部および上記の式で表わされる化合物0.5 部を粉碎する。このようにして $n \sim 0.013$ を有する上記式の化合物が得られる。

AMワニス中に 5% 顔料添加したものについて試験すると、未置換の顔料を用いた場合に得られるものより透明でかつより着色力のよい塗装物が得られる。

	例 4	比較例
レオロジー値	5	2
光沢	86	27

例 5

湿潤したプレスケーキの形のペリレン-3,4,9,10-テトラカルボン酸二無水物50部を水1,441 部中に懸濁せしめる。次いで次式



で表わされる化合物の湿潤したプレスケーキ27.6 部 (乾燥物 5部に相当) を添加する。この化合物は、ペリレン-3,4,9,10-テトラカルボン酸無水物を H_2SO_4 中でパラホルムアルデヒドおよびイミダゾールと反応せしめることによって製造されたものである。次いで50%の市販の樹脂石ケン15部を添加し、そして0 ないし 5℃まで冷却する。この混合物に31.9%のモノメチルアミン溶液158.8 部

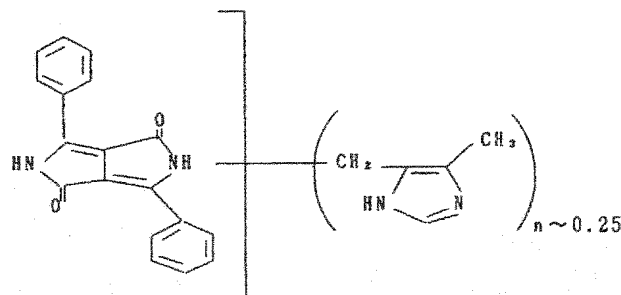
	例 3	比較例
粘度	3.6秒	5.8 秒
光沢	80	40

塗装物は、比較例よりもより透明でありしかもより着色力がよい。

例 4

製造:

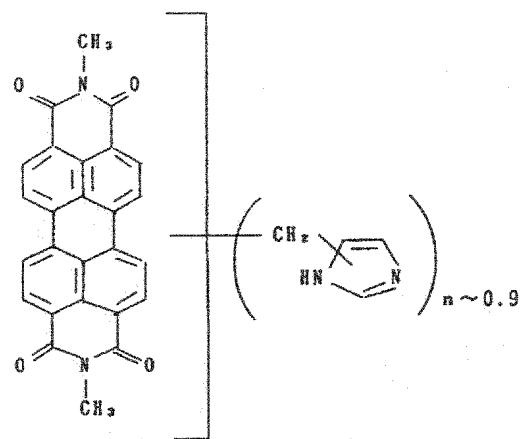
ジケトピロロピロール28.6部を4-メチル-5-ヒドロキシメチルイミダゾール塩酸塩13.4部と硫酸水化物中で反応せしめることにより、次式で表わされる化合物が得られる:



をこの温度において10分間に亘って滴加する。0 ないし 5℃において15分間攪拌を続けそして無水塩化カルシウム28.5部および水94.5部よりなる溶液を15分間に亘って滴加する。0 ないし 5℃において1 時間攪拌を続ける。次いで80℃に加熱し、この温度において2 時間攪拌する。次いで50℃において吸引濾過し、中性となりそして塩化物を含有しなくなるまで洗滌し、そして80℃において乾燥する。上記の式において $n=0.04$ である化合物66部が得られ、このものは、AMフニスにおいて未置換の顔料に比較してより暗色の着色を与える。レオロジー値は、比較例の1 に対して5 である。

例 6

湿润したプレスケーキの形のベリレン-3,4,9,10-テトラカルボン酸二無水物50部を水1,444 部中に懸濁せしめる。次いで、次式



で表わされる化合物のプレスケーキ（乾燥物 5部に相当）34.5部を添加する。この化合物は、ベリレン-3,4,9,10-テトラカルボン酸-N,N'-ジメチルイミドを H_2SO_4 。中においてパラホルムアルデヒドおよびイミダゾールと反応せしめることにより製造されたものである。

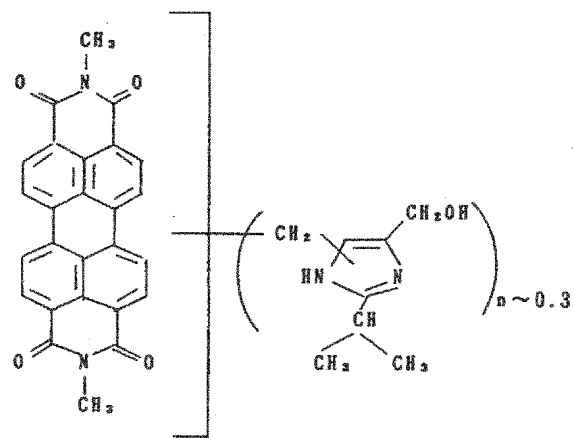
次いで、50%の市販の樹脂石ケン15部を添加し、そして0 ないし 5℃まで冷す。この混合物に31.9%のモノメチルアミン溶液158.8 部を上記の温度

において10分間にわたって滴加する。0 ないし 5℃において15分間攪拌し、そして無水塩化カルシウム28.5部および水94.5部の溶液を15分間にわたって滴加する。0 ないし 5℃において1 時間攪拌する。次いで80℃まで加熱し、そしてこの温度において2 時間攪拌を続ける。次に50℃において吸引濾過し、中性になるまでそして塩化物を含有しなくなるまで洗滌しそして80℃において乾燥する。

$n \sim 0.08$ である前記の式で表わされる化合物62.3部が得られる。このものは、TSA-NAD 仕上げにおいて、未置換の顔料に比較してより暗色の着色を与える。レオロジー値は、比較例の場合の1 に対して5 である。

例 7

ベリレン-3,4,9,10-テトラカルボン酸-N,N'-ジメチルイミドを2-イソプロピル-4,5-ジヒドロキシメチルイミダゾールと反応させることによって製造された次の理想式



で表わされる化合物1 部をピグメントレッド179 9 部と実験室用ミルで混合する。

$n \sim 0.03$ を有する前記の式の化合物が得られ、このものは、TSA-NAD 仕上げにおいて比較例よりもより暗色の色相を与える。レオロジー値は、比較例の場合の1 に対して5 である。

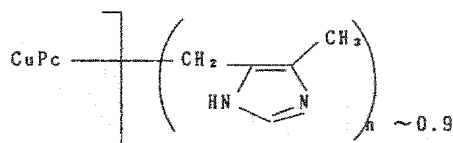
例 8

製造:

銅フクロシアニン14.4部を室温において硫酸、

✓水化物 200部に添加する。次に5-ヒドロキシメチル-4-メチルイミダゾール塩酸塩 3.4部を 0℃において少量宛攪拌混入させる。30ないし35℃において1時間そして100℃において24時間攪拌する。冷えた後に氷水に注入しそして吸引濾過する。フィルターケーキを水中でスラリー化しそしてこのスラリーを水酸化ナトリウム溶液を用いてpH10に調整する。吸引濾過し、中性となり塩を含有しなくなるまで洗滌しそして乾燥する。

次式で表わされる生成物16部が得られる:



C.I.ピグメントブルー15:1 8.0部および上記の式で表わされる化合物 2.0部を実験室用ミルで粉碎する。n~0.18である前記の式の化合物が得られる。

	例	比較
レオロジー値 (15%顔料添加)	5	1ないし2
粘度 (5%顔料添加)	3.2秒	6.1秒
光沢	86	30

例10

製造:

ポリリン酸(P₂O₅ 83.5%)157部に2,5-ジフェニルアミノテレフタル酸17.4部を80℃において1時間にわたって添加し、そして30分間攪拌する。次いで2-メチルイミダゾール 3.7部を20分間にわたって添加し、そして20分間攪拌する。次いでp-ホルムアルデヒドを添加しそして80ないし85℃において3時間攪拌を続ける。

その後、120ないし125℃に30分間にわたって加熱し、そしてこの温度において2時間攪拌する。次に、溶液を加水分解のために氷水に注ぎ、吸引濾過しそして中性になるまで洗滌する。

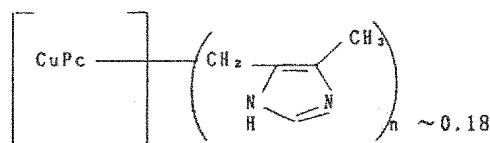
次式で表わされる化合物が湿潤した形で得られ

AMワニスに5%まで顔料添加したものについて試験すると、下記の結果が得られる:

	例 8	比較例
粘度	4.1 秒	23.5秒
光沢	74	23

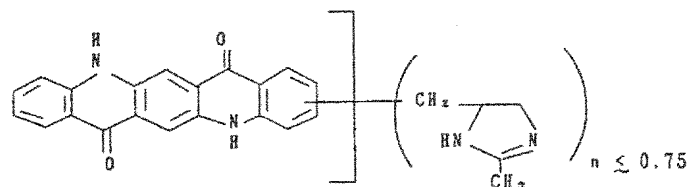
例 9

C.I.ピグメントブルー15:3 8.0部および製造例8に記載された式で表わされる化合物 2.0部を実験室用ミルで粉碎する。次式で表わされる化合物が得られる:



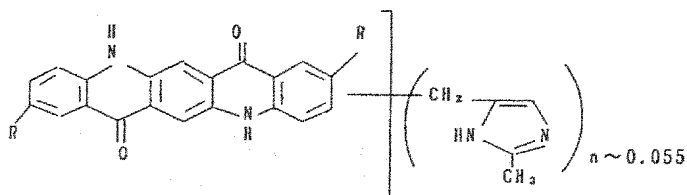
AMワニスに15%まで顔料添加したものについて試験すると、次のような結果が得られる:

る:



2,5-ジ-(4'-メチルフエニルアミノ)-テレフタル酸をポリリン酸中で環化し、水中で加水分解しそして濾過することによって得られる湿潤した粗キナクリドン(24%)183.3部をイソブタノール 270部中に懸濁しそして33%のNaOH 5gを添加した後、125℃において3時間攪拌する。次いで、60℃に冷却し、そして前記の式で表わされる顔料誘導体の34.5%の水性ペースト10.2部を添加する。その後で、攪拌下に水蒸気を用いてイソブタノールを2時間にわたって留去し、そして顔料を濾過によって単離し、中性になるまで洗滌しそして乾燥する。

次式

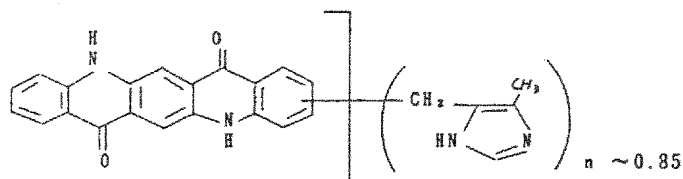


(上式中、R はCH₃またはHである)

で表わされるマゼンタ顔料が得られる。

AMワニスおよびTSA-NAD 仕上げ塗料中に混入すると、明るい色相を有する透明な純色の塗装物が得られる。

AM-ワニス	例10	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	3.4秒	6.2秒
光沢	92	40
TSA-NAD	例10	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	3.8秒	6.8秒
光沢	84	10



で表わされる縮合生成物の13.3%水性懸濁液26.4部を50ないし60℃において攪拌下に添加し、そして混合物を2時間攪拌する。その後この顔料を濾過しそして乾燥する。

上記の式においてn が~0.063 である化合物が得られる。このようにして製造された青味がかった赤色顔料は、AMワニスにおいて比較例に比較してより着色のよいそして多少青味の強い塗装物を与える。

	例12	比較例
レオロジー値	5	3ないし4
粘度	2秒	2.4秒
光沢	93	20

例11

例10において使用された2,9-ジメチルキナクリドンの代りに、2,9-ジメチルキナクリドン 3部およびキナクリドン 1部のキナクリドン混晶の同量を湿潤粗キナクリドンとして使用しそしてその他は例10に記載された手法を用いた場合には、n~0.055 を有する例10に記載された式のマゼンタ顔料が得られ、このものはAMワニスから非常に透明な塗装物をもたらす。

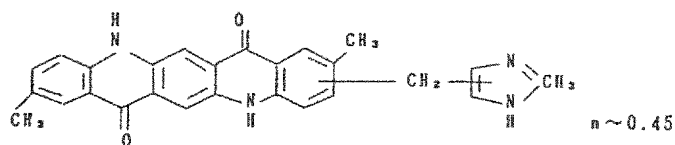
	例11	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	2.9秒	4.9秒
光沢	97	48

例12

未置換の直鎖状キナクリドンの高純度のγ-変性の 8.8%水性顔料懸濁液 500部に、H₂SO₄ 中で縮合することによって製造された。未置換のキナクリドン 1モルと4-メチル-5-ヒドロキシメチルイミダゾール0.95モルとよりなる、次式

例13

50ないし70℃において濃硫酸中で製造された、2,9-ジメチルキナクリドン 1モル、2-メチルイミダゾール 0.9モルおよびp-ホルムアルデヒドよりなる、次式



で表わされる縮合生成物27.84部を70ないし80℃において 8%の水性懸濁液の形で、顔料化2,9-ジメチルキナクリドン 348部およびNaOH 15gを含有する懸濁液 3,000部に添加する。1時間攪拌した後、上記顔料を濾過により単離し、中性になるまで洗滌しそして乾燥する。

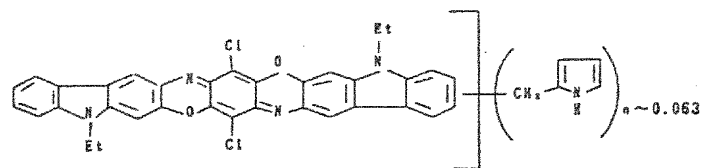
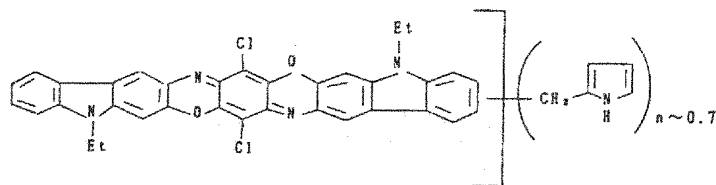
前記の式においてn が~0.053 を有する化合物である。

上記のマゼンタ顔料は、AMワニスにおいて未変換の生成物に比較してよりすぐれた流動特性および着色特性を示す。

	例13	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	2.9秒	6.2秒
光沢	94	40

例14

ポリリン酸 500部に 120℃においてC.I.バイオレット23 (塩不含) 20部を添加する。1時間の攪拌後に、2-ヒドロキシメチルピロール 3部を徐々に添加する。次いで 120℃において5時間攪拌する。反応溶液を次に氷水上に注ぎ、濃カセイソーダ液を用いてpHに調整し、そして一夜放置する。その後、沈澱物を吸引濾過し、中性になりそして塩を含まなくなるまで水で洗滌しそして50℃において乾燥する。次式



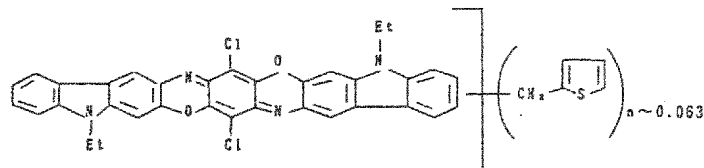
で表わされる顔料138部が得られる。得られた顔料は、未処理の顔料に比較してAMワニスにおいて著しく低いレオロジー値およびより低い粘度を有する。

	例14	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	4.9秒	7.1秒

例15

例14に従って粗顔料C.I.バイオレット23 (塩不含) 20部および2-ヒドロキシメチルチオフェン 3.5部を反応せしめる。次式

で表わされ顔料誘導体22.3部が得られる。粗顔料C.I.バイオレット23 180部を上記の式で表わされる化合物14.4部と混合し、そして例14に従って処理する。次式



で表わされる顔料 138部が得られる。

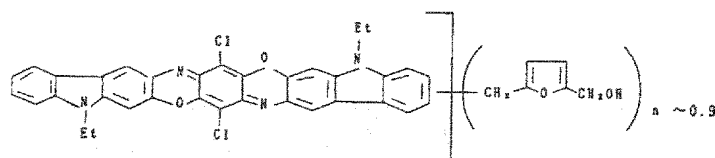
得られた顔料は、比較例に比較して実質的に改善されたレオロジー値およびより低い粘度を有す

る。

	例15	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	2.5秒	7.1秒

例16

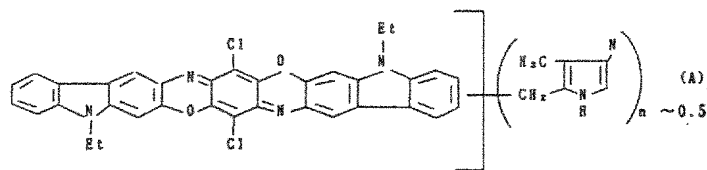
例14に従って粗顔料C.I. バイオレット23 (塩不含) 20部および2,5-ビスヒドロキシメチルフラン 3.9部を反応せしめる。次の理想式



で表わされる顔料誘導体23.4部が得られる。

粗顔料C.I. バイオレット23 180部を上記の式で表わされる化合物14.4部と混合しそして例14に従って処理する。

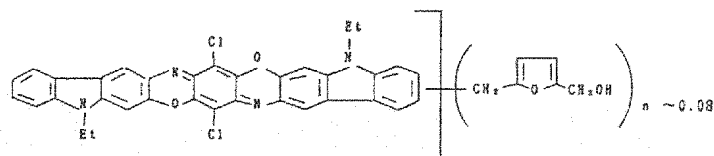
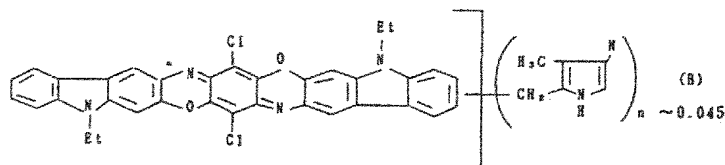
次の理想式



で表わされる顔料誘導体65部が得られる。

顔料誘導体の¹H-NMRスペクトルは、~50%の誘導体化度を示す。計算の基礎は、N-CH₂-CH₂:イミダゾリル-CH₃の総合比であった。

粗顔料C.I. バイオレット23 180部を上記の式で表わされる化合物14.4部と混合しそして例14により処理される。次の式(B)



で表わされる顔料 138部が得られる。

得られた顔料は、比較例に比較してAMワニスにおいて実質的に改善されたレオロジー値およびより低い粘度を有する。

	例16	比較例
レオロジー値	5	1ないし2
粘度	4.0秒	7.1秒

例17

例14に従ってポリリン酸1500部中の粗顔料C.I. バイオレット23 (塩不含) 60部および5-ヒドロキシメチル-4-メチルイミダゾール塩酸塩13.6部を反応せしめる。次の式(A)

このようにして製造されたジオキサジン顔料は、AMワニスおよびTSA-NAD 仕上げ塗装における卓越したレオロジー特性によって特徴づけられる。更に、それは同じ条件下に顔料誘導体を用いることなく製造された顔料に比較して、実質的により高い着色力、色相の高い純度、高い透明度、すぐれた分散度、凝集安定性、低い粘度および卓越した光沢を有する。

	例17		比較例	
	AM	TSA/NAD	AM	TSA/NAD
レオロジー値	5	5	1ないし2	ないし3
粘度	2.9秒	4.3秒	7.1秒	11.6秒
光沢	85	76	36	56

例18

プレビグメントバイオレット23 160部を例17により製造された顔料誘導体12.8部と混合し、そしてドイツ特許第2,742,575号の例3に従って溶剤調整法にかける。顔料 135部が得られ、このものは同様に例17においても記載された利点を有する。

	例18		比較例	
	AM	TSA/NAD	AM	TSA/NAD
レオロジー値	5	5	1 ないし 2	2 ないし 3
粘度	3.0 秒	4.6 秒	7.1 秒	11.6
光沢	83	74	36	56

例19

C.I.ピグメントバイオレット23、51319 50部を、例17に従って製造された顔料誘導体 5部に添加し、そしてミル内で機械的に混合する。

上記により顔料54.5部が得られ、このものは、AMワニスおよびTSA/NAD 仕上げ塗装において、未処理のピグメントバイオレット23に比較して例17において記載された利点を有する。

	例19		比較例	
	AM	TSA/NAD	AM	TSA/NAD
レオロジー値	5	5	1 ないし 2	2 ないし 3
粘度	2.8 秒	3.4 秒	7.1 秒	11.6 秒
光沢	83	74	36	56

例20

例14に従って粗顔料C.I.バイオレット23（塩不

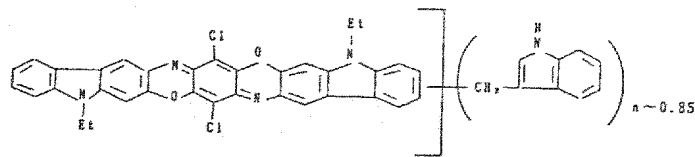
ト23に比較してAMワニスにおいてより低いレオロジー値、より低い粘度およびより高い光沢値を示す。

	例20	比較例
レオロジー値	5	1 ないし 2
粘度	5.0 秒	7.1 秒
光沢	70	36

例21

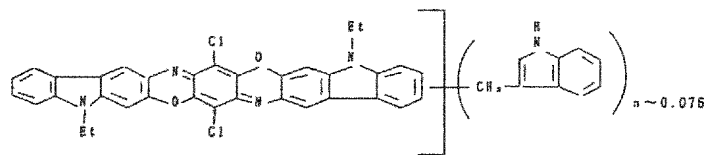
乾燥物50部に相当するC.I.ピグメントバイオレット23のプレスケーキ 137部を予め仕込む。次に水 312部およびイソブタノール21部を添加しそしてこの混合物を、直径1 ないし1.5mm の酸化ジルコニウムビーズを充填した攪拌式ボールミル内で40分間粉碎する。その後で、例17による誘導体のプレスケーキ29g(乾燥物 5部に相当)を添加し、そして更に20分間練る。次いでミルベースをふるい分けし、酸化ジルコニウムビーズを水で洗滌し、そしてイソブタノールを蒸留橋において 100℃まで留去する。次に、吸引濾過し、水で洗滌しそして顔料を80℃において乾燥する。

含) 20部を3-ヒドロキシメチルインドール 4.5部と反応せしめる。次式



で表わされる顔料誘導体23.8部が得られる。

粗顔料C.I.バイオレット23 180部を上記の式で表わされる化合物14.4部と混合しそして例14に従って処理する。次式



で表わされる顔料 138部が得られる。

得られた顔料は、未処理の顔料C.I.バイオレット

n が~0.045 である式B の顔料 (例17)53.9gが得られる。このものは、グラビア印刷におけるニトロセルロースに使用した場合に高い着色力、色相の高い純度、すぐれた分散度および低い粘度を示す点において卓越している。更に、本発明によるこの顔料は、比較例が強い凝集傾向を示したにもかかわらず、凝集する傾向を全く示さない。

A 粗ワニスにおいて、この顔料は、次のような評価を受けている:

	例21	比較例
着色力	極めて良好	弱い
レオロジー値	5	3 ないし 4
凝集傾向	凝集せず	強く凝集す
光沢値	85	52

TSA/NAD 仕上げにおいて、この顔料は、次のような評価を受けている:

	例21	比較例
着色力	非常に強い	弱い
レオロジー値	5	4
凝集傾向	凝集せず	強く凝集す

光沢値

80

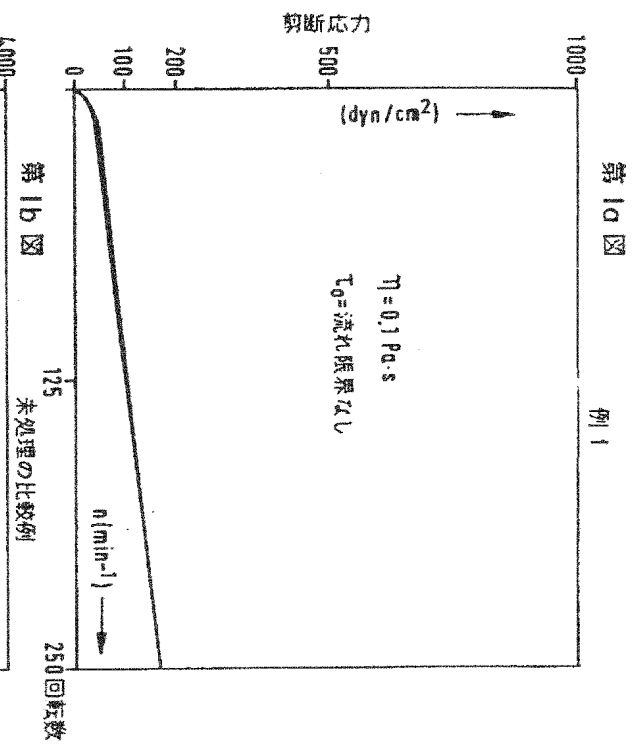
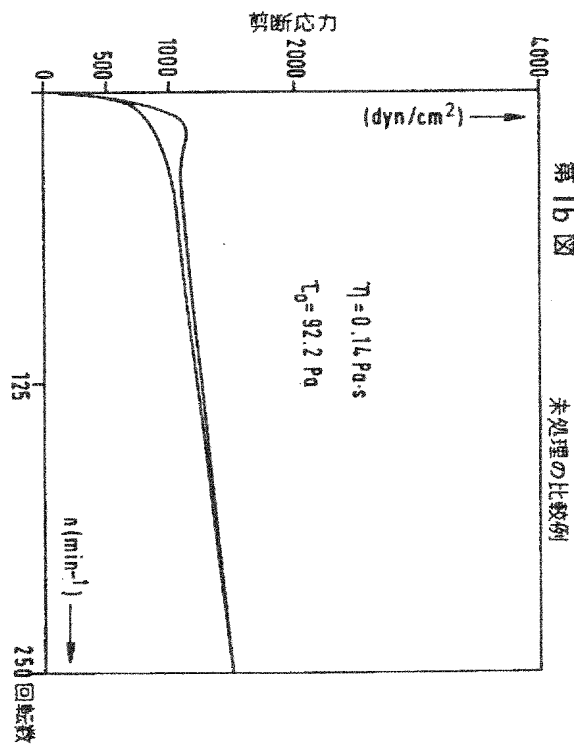
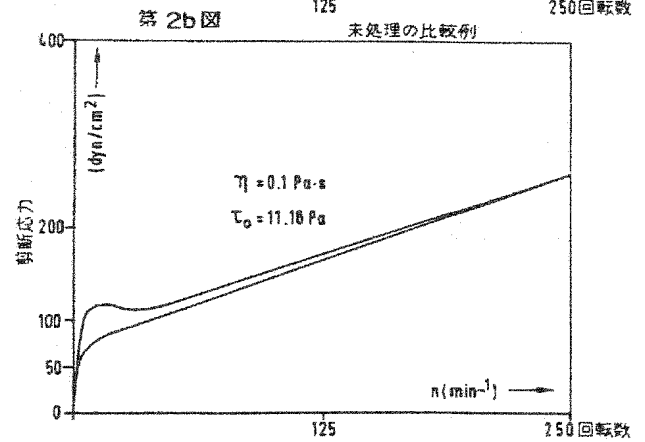
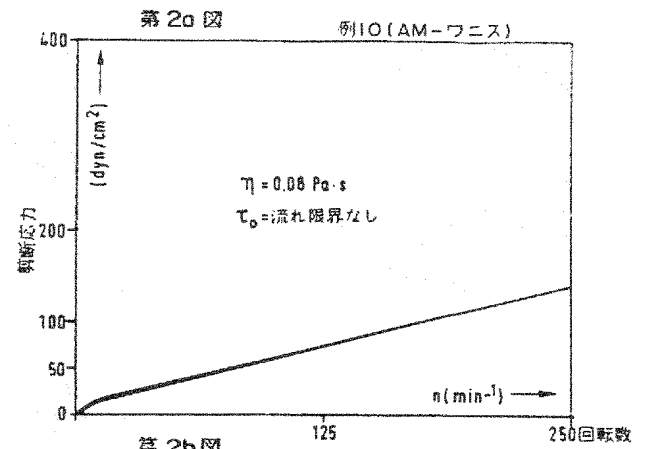
59

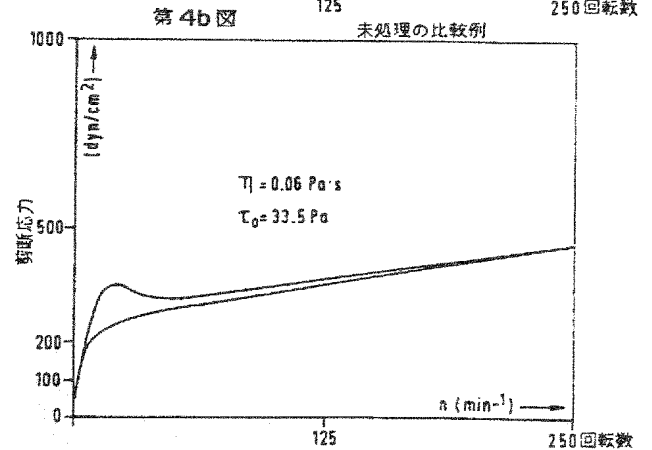
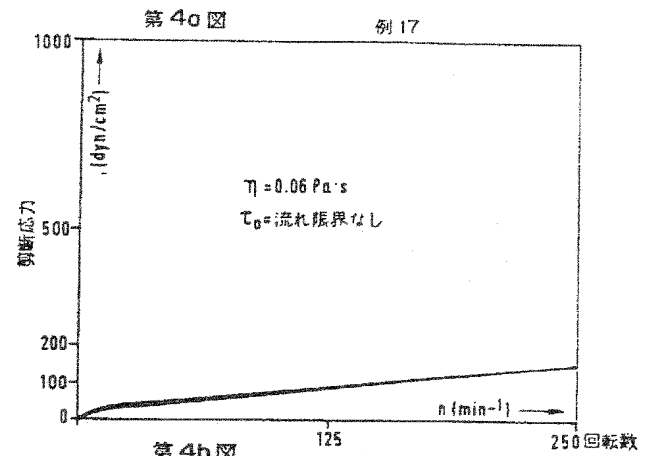
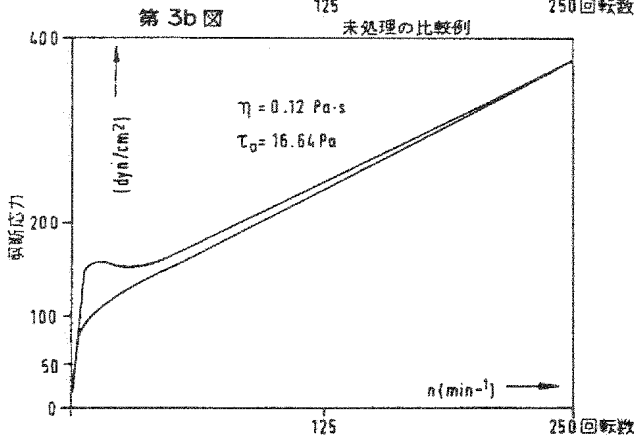
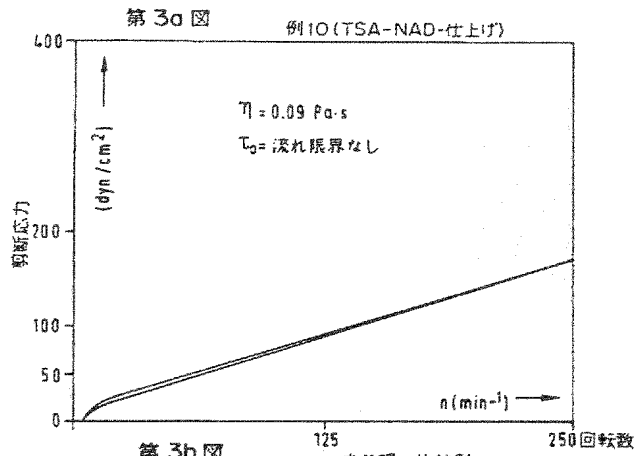
4. 図面の簡単な説明

添付の第1a図～第4b図は、本発明による顔料および比較顔料のそれぞれの流動曲線を示すグラフである。

代理人 江崎光好

代理人 江崎光史





第1頁の続き

⑤Int. Cl. 4

C 09 B

3/22
3/40
5/16
5/20
5/48
5/62
47/04
57/04

識別記号

庁内整理番号

7537-4H
7537-4H
7537-4H
7537-4H
7537-4H
7537-4H
7537-4H
7537-4H

優先権主張

②1988年11月17日③西ドイツ(DE)④P3838814.6

⑦発明者

フランク・ブロッシー

ドイツ連邦共和国、フランクフルト・アム・マイン80、ド
ロツセルウエーク、3

⑦発明者

アドルフ・クロー

ドイツ連邦共和国、ゼルテルス、フオルデルストラーセ、
27

⑦発明者

マンフレート・ウルバ
ン

ドイツ連邦共和国、ウースバーデン、シュタイゲルウ
ルトストラーセ、2アー